1-Heteroaryl-4-aryl-pyrazolin-5-ones

Publication number: DE3419127
Publication date: 1985-11-28

Inventor:

SASSE KLAUS DR (DE); BRANDES WILHELM (DE);

HAENSSLER GERD (DE); REINECKE PAUL DR (DE)

Applicant:

BAYER AG (DE)

Classification:

- international:

A01N43/56; A01N47/02; C07D401/04; C07D403/04; A01N43/48; A01N47/02; C07D401/00; C07D403/00; (IPC1-7): C07D403/04; A01N43/56; A01N43/66;

C07D231/08

- European:

A01N43/56; A01N47/02; C07D401/04; C07D403/04

Application number: DE19843419127 19840523 Priority number(s): DE19843419127 19840523

Report a data error here

Abstract of DE3419127

1-Heteroaryl-4-aryl-pyrazolin-5-ones of the formula (I) in which R, R<1>, R<2>, m, n, X, Y and Z are as defined in the description, and their use as fungicides in crop protection. The novel 1-heteroaryl-4-aryl-pyrazolin-5-ones can be prepared by reacting suitable alpha -acylphenylacetic esters or derivatives thereof with suitable hydrazino-type heterocycles.

Data supplied from the esp@cenet database - Worldwide



DEUTSCHES PATENTAMT

 (21) Aktenzeichen:
 P 34 19 127.5

 (22) Anmeldetag:
 23. 5. 84

 (3) Offenlegungstag:
 28. 11. 85

(7) Anmelder:

Bayer AG, 5090 Leverkusen, DE

2 Erfinder:

Sasse, Klaus, Dr., 5060 Bergisch Gladbach, DE; Brandes, Wilhelm, Dipl.-Landw. Dr., 5623 Leichlingen, DE; Hänßler, Gerd, Dipl.-Landw. Dr.; Reinecke, Paul, Dr., 5090 Leverkusen, DE



(4) 1-Heteroaryl-4-aryl-pyrazolin-5-one

1-Heteroaryl-4-aryl-pyrazolin-5-one der allgemeinen Formel (I)

$$R_{m}^{1} \xrightarrow{Q} X_{m}^{2} X_{n}^{2} \qquad (I)$$

in welcher

R, R¹, R², m, n, X, Y und Z die in der Beschreibung angegebene Bedeutung haben und ihre Verwendung als Fungizide im Pflanzenschutz.

Die neuen 1-Heteroaryl-4-aryl-pyrazolin-5-one können hergestellt werden, wenn man geeignete α -Acylphenylessigsäureester oder deren Derivate mit geeigneten Hydrazinoheterocyclen umsetzt.

Patentansprüche

1. 1-Heteroaryl-4-aryl-pyrazolin-5-one der Formel (I)

$$R_{m}^{1} \xrightarrow{R} R_{n}^{2} \qquad (I)$$

in welcher

5

10

15

R für Wasserstoff oder Alkyl steht,

für Halogen, Hydroxy, gegebenenfalls substituiertes Alkyl, gegebenenfalls substituiertes Alkoxy, gegebenenfalls substituiertes Phenoxy, einen gegebenenfalls im Alkylteil substituierten Rest -S(O)_p-Alkyl, Nitro, gegebenenfalls substituiertes Amino oder für einen ankondensierten carbocyclischen oder heterocyclischen Rest steht,

p für eine ganze Zahl 0, 1 oder 2 steht,

für Halogen, gegebenenfalls substituiertes Alkyl, für Alkoxy, Alkylmercapto, Nitro, Cyan, Carbonsäureamid oder für einen ankondensierten carbocyclischen Rest steht,

m für eine ganze Zahl von 0 bis 5 steht,

n für eine ganze Zahl von 0 bis 4 steht, wobei die 20 Substituenten gleich oder verschieden sein können, wenn m und/oder n für eine Zahl größer 1 stehen und

Le A 23 069

- X, Y und Z gleich oder verschieden sind und für ein Stickstoffatom, den Rest =CH- oder =Ck² stehen, wobei R² die oben angegebene Bedeutung hat, mit der Maßgabe, daß wenigstens einer der
- 1-Heteroaryl-4-aryl-pyrazolin-5-one gemäß Anspruch 1, wobei in der Formel (I)

Reste X, Y, Z ein Stickstoffatom ist.

- R für Wasserstoff oder Alkyl mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen steht,
- R^1 für Halogen, Hydroxy, für Alkyl mit 1 bis 4 10 Kohlenstoffatomen, für Halogenalkyl mit 1 oder 2 Kohlenstoffatomen und 1 bis 5 gleichen oder verschiedenen Halogenatomen, für Alkoxy mit 1 bis 6 Kohlenstoffatomen, Halogenalkoxy mit 1 oder 2 Kohlenstoffatomen und 1 bis 5 gleichen 15 oder verschiedenen Halogenatomen, für Alkoxyalkoxy mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen je Alkylteil, für Alkylthioalkoxy mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen je Alkylteil, für Aryloxyalkyloxy mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen im Alkylteil und 20 6 bis 10 Kohlenstoffatomen im Arylteil, für gegebenenfalls ein- bis mehrfach, gleich oder verschieden substituiertes Phenoxy, für Alkylthio mit 1 bis 6 Kohlenstoffatomen, für Halogenalkylthio mit 1 oder 2 Kohlenstoffatomen und 25 1 bis 5 gleichen oder verschiedenen Halogen-

. 3-

atomen, für Alkoxyalkylthio mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen je Alkylteil, für Alkylthioalkylthio mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen je Alkylteil, für Alkylsulfinyl mit 1 bis 6 Kohlenstoffatomen, für Halogenalkylsulfinyl mit 1 oder 2 Kohlenstoffatomen und 1 bis 5 gleichen oder verschiedenen Halogenatomen, für Alkoxyalkylsulfinyl oder Alkylthioalkylsulfinyl mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen je Alkylteil, für Alkylsulfonyl mit 1 bis 6 Kohlenstoffatomen, für Halogenalkylsulfonyl mit 1 oder 2 Kohlenstoffatomen und 1 bis 5 gleichen oder verschiedenen Halogenatomen, für Alkoxyalkylsulfonyl oder Alkylthioalkylsulfonyl mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen je Alkylteil, für Nitro, Amino, Mono- oder Dialkylamino mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen je Alkylteil, für einen ankondensierten fünfoder sechsgliedrigen carbocyclischen Ring, der durch Sauerstoff-, Schwefel- oder Stickstoffatome gleich oder verschieden, ein- oder mehrmals unterbrochen sein kann, steht, für Halogen, für Alkyl mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen, für Halogenalkyl mit 1 oder 2 Kohlenstoffatomen und 1 bis 5 gleichen oder verschiedenen Halogenatomen, für Alkoxyalkyl oder Alkylthioalkyl mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen je Alkylteil, für Alkoxy mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen, für Alkylthio mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen, für Nitro, Cyano, Carbonsäureamid oder für einen ankondensierten carbocyclischen

Ring steht,

 R^2

5

10

15

20

25

- m für eine ganze Zahl von 0 bis 3 steht,
- n für eine ganze Zahl von 0 bis 3 steht und
- X, Y, Z gleich oder verschieden sind und für ein Stickstoffatom, den Rest =CH- oder =C- stehen, 2

5 wobei

15

20

25

 R^2 die oben angegebene Bedeutung hat, mit der Maßgabe, daß wenigstens einer der Reste X, Y, Z ein Stickstoffatom ist.

- 1-Heteroaryl-4-aryl-pyrazolin-5-one gemäß Anspruch 1,
 wobei in der Formel (I)
 - R für Wasserstoff, Methyl oder Ethyl steht,
 - R^{1} für Fluor, Chlor, Brom, Methyl, Ethyl, n-Propyl, iso-Propyl, Trifluormethyl, Dichlorfluormethyl, Methoxy, Ethoxy, n-Propoxy, iso-Propoxy, Trifluormethoxy, Dichlorfluormethoxy, Methylthiomethoxy, Ethylthiomethoxy, 1-Methylthio-ethoxy, 2-Ethylthio-ethoxy, Phenoxymethoxy, Phenoxy, Methylthio, Ethylthio, Trifluormethylthio, Dichlorfluormethylthio, Methoxymethylthio, Ethoxymethylthio, Methylthiomethylthio, Methylsulfinyl, Ethylsulfinyl, Methylsulfonyl, Nitro, Cyano, Amino, Methylamino, Ethylamino, Dimethylamino, Diethylamino, für einen ankondensierten Benzolring oder einen gegebenenfalls durch Fluor einfach oder mehrfach substituierten ankondensierten 5- oder 6-gliedrigen Heterocyclus mit 1 oder 2 Sauerstoffatomen

steht,

für Fluor, Chlor, Brom, Methyl, Ethyl,
n-Propyl, iso-Propyl, tert.-Butyl, Trifluormethyl, Dichlorfluormethyl, Methoxymethyl,
Ethoxymethyl, Methylthiomethyl, Methoxy,
Ethoxy, n-Propoxy, iso-Propoxy, Methylthio,
Ethylthio, Nitro, Cyano, Carbonsäureamid oder
einen ankondensierten Benzolring steht,

m für eine ganze Zahl von 0 bis 3 steht,

n für eine ganze Zahl von 0 bis 3 steht, wobei die Substituenten gleich oder verschieden sein können, wenn m und/oder n für eine Zahl größer 1 stehen und

X, Y und Z gleich oder verschieden sind und für ein Stickstoffatom, den Rest =CH- oder =C- stehen, $\frac{1}{R^2}$

wobei

R² die vorher angegebene Bedeutung hat, mit der

Maßgabe, daß einer der Reste X, Y, Z ein Stick
stoffatom ist.

4. Verfahren zur Herstellung von 1-Heteroaryl-4-aryl20 pyrazolin-5-one der Formel I

$$R_{m}^{1} \xrightarrow{R}_{N} X \xrightarrow{Z}_{N}^{R} (I)$$

in welcher

5

- R für Wasserstoff oder Alkyl steht,
- für Halogen, Hydroxy, gegebenenfalls substituiertes tuiertes Alkyl, gegebenenfalls substituiertes Alkoxy, gegebenenfalls substituiertes Phenoxy, einen gegebenenfalls im Alkylteil substituierten Rest -S(O) -Alkyl, Nitro, gegebenenfalls substituiertes Amino oder für einen ankondensierten carbocyclischen oder heterocyclischen Rest steht,
- 10 p für eine ganze Zahl 0, 1 oder 2 steht,
 - für Halogen, gegebenenfalls substituiertes Alkyl, für Alkoxy, Alkylmercapto, Nitro, Cyan, Carbonsäureamid oder für einen ankondensierten carbocyclischen Rest steht,
- m für eine ganze Zahl von 0 bis 5 steht,
 - n für eine ganze Zahl von 0 bis 4 steht, wobei die Substituenten gleich oder verschieden sein können, wenn m und/oder n für eine Zahl größer 1 stehen und

stehen, wobei

 ${\ensuremath{\mathsf{R}}}^2$ die oben angegebene Bedeutung hat, mit der Maßgabe, daß wenigstens einer der Reste X,

Y, Z ein Stickstoffatom bedeutet, dadurch gekennzeichnet, daß man &-Acylphenylessigsäureester oder deren Derivate der Formel (II)

25

$$R_{m}^{1} \xrightarrow{C} C^{C-OR"}$$
(II)

in welcher

R, R^1 und m die oben angegebenen Bedeutungen haben,

R' für Hydroxy, Alkoxy, Halogen, Dialkylamino oder für die -O-SO₂R"' Gruppe steht,

R" für Alkyl oder gegebenenfalls substituiertes
Aryl steht und

R"' für gegebenenfalls substituiertes Alkyl, gegebenenfalls substituiertes Aryl oder Dialkylamino steht,

mit Hydrazinoheterocyclen der Formel (III)

$$H_{2}N-NH$$
 X
 R_{n}^{2}
 R_{n}^{2}
 R_{n}^{2}

in welcher

X, Y, Z, R² und n die oben angegebenen Bedeutungen haben, gegebenenfalls in Gegenwart eines Lösungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart einer Base oder Säure umsetzt.

15

5

- 5. Fungizide Mittel, gekennzeichnet durch einen Gehalt an mindestens einem 1-Heteroaryl-4-aryl-pyrazolin-5-on der Formel (I) gemäß den Ansprüchen 1 und 4.
- 6. Verfahren zur Bekämpfung von Pilzen, dadurch gekennzeichnet, daß man 1-Heteroaryl-4-aryl-pyrazolin5-one der Formel (I) gemäß den Ansprüchen 1 und 4
 auf Pilze und/oder ihren Lebensraum einwirken läßt.
 - 7. Verwendung von 1-Heteroaryl-4-aryl-pyrazolin-5-onen der Formel (I) gemäß den Ansprüchen 1 und 4 zur Bekämpfung von Pilzen.
 - 8. Verfahren zur Herstellung von fungiziden Mitteln, dadurch gekennzeichnet, daß man 1-Heteroaryl-4-aryl-pyrazolin-5-one der Formel (I) gemäß den Ansprüchen 1 und 4 mit Streckmitteln und/oder oberflächenaktiven Mitteln vermischt.

10

BAYER AKTIENGESELLSCHAFT
Konzernverweltung PR

5090 Leverkusen, Bayerwerk

Konzernverwaltung RP Patentabteilung

Bas/Ke-c

Ia

22. Mai 1984

1-Heteroaryl-4-aryl-pyrazolin-5-one

Die Erfindung betrifft neue 1-Heteroaryl-4-arylpyrazolin-5-one, ein Verfahren zu ihrer Herstellung und ihre Verwendung als Fungizide im Pflanzenschutz.

Es ist bereits bekannt, daß bestimmte heterocyclische Verbindungen, wie z.B. N-Trichlormethylthio-phthalimid 5 und -tetrahydrophthalimid, gute fungizide Wirkungen aufweisen (vgl. US-Patente 2 553 770, 2 553 771 und 2 553 776). Außerdem sind auch organische Schwefelverbindungen, wie beispielsweise das Zinkethylen-1,2bis-(dithiocarbamat), fungizid gut wirksame Verbin-10 dungen (vgl. z.B. R. Wegler "Chemie der Pflanzenschutz- und Schädlingsbekämpfungsmittel" Springer Verlag, Berlin, Heidelberg, New York 1970, Band 2, S. 65 ff). Die Wirkung dieser Verbindungen kann unter bestimmten Bedingungen, z.B. bei niedrigen 15 Aufwandmengen und -konzentrationen, in einigen Anwendungsbereichen nicht immer völlig zufriedenstellend sein.

Weiterhin sind 1,4-Diaryl-pyrazolin-5-one bekannt, die 20 als Herbizide eingesetzt werden. Über eine fungizide Wirksamkeit ist nichts bekannt (vgl. DE-OS 2 651 008).

Le A 23 069

Es wurden neue 1-Heteroaryl-4-aryl-pyrazolin-5-one der Formel (I)

$$R_m^1$$
 R_m^1
 R_m^2
 $R_m^$

in welcher

10

5 R für Wasserstoff oder Alkyl steht,

für Halogen, Hydroxy, gegebenenfalls substituiertes Alkyl, gegebenenfalls substituiertes Alkoxy,
gegebenenfalls substituiertes Phenoxy, einen gegebenenfalls im Alkylteil substituierten Rest
-S(O)_p-Alkyl, Nitro, gegebenenfalls substituiertes Amino oder für einen ankondensierten carbocyclischen oder heterocyclischen Rest steht,

p für eine ganze Zahl 0, 1 oder 2 steht,

für Halogen, gegebenenfalls substituiertes Alkyl,
für Alkoxy, Alkylmercapto, Nitro, Cyan, Carbonsäureamid oder für einen ankondensierten carbocyclischen Rest steht,

m für eine ganze Zahl von 0 bis 5 steht,

n für eine ganze Zahl von 0 bis 4 steht, wobei die 20 Substituenten gleich oder verschieden sein können, wenn m und/oder n für eine Zahl größer 1 stehen und

- 11

X, Y und Z gleich oder verschieden sind und für ein Stickstoffatom, den Rest =CH- oder =C- stehen,

wobei R^2 die oben angegebene Bedeutung hat, mit der Maßgabe, daß wenigstens einer der Substituenten X, Y, Z ein Stickstoffatom bedeutet, gefunden.

Die Verbindungen der Formel (I) können im tautomeren Gleichgewicht mit den Verbindungen der Formel (IA) vorliegen:

10 IA

Im nachfolgenden wird der Einfachheit halber stets von Verbindungen der Formel (I) gesprochen, obwohl sowohl die reinen Verbindungen oder auch ihre Gemische mit unterschiedlichen Anteilen der Verbindungen der Formel (I) und (IA) gemeint sind.

Weiterhin wurde gefunden, daß man die neuen 1-Heteroaryl-4-aryl-pyrazolin-5-one der Formel (I)

$$R_{m}^{1} \xrightarrow{R}_{H}^{0} \times X^{2}$$

$$(1)$$

Le A 23 069

5

in welcher

5

- R für Wasserstoff oder Alkyl steht,
- für Halogen, Hydroxy, gegebenenfalls substituiertes Alkyl, gegebenenfalls substituiertes Alkoxy, gegebenenfalls substituiertes Phenoxy, einen gegebenenfalls im Alkylteil substituierten Rest -S(O) palkyl, Nitro, gegebenenfalls substituiertes Amino oder für einen ankondensierten carbocyclischen oder heterocyclischen Rest steht,
- 10 p für eine ganze Zahl 0, 1 oder 2 steht,
 - für Halogen, gegebenenfalls substituiertes Alkyl, für Alkoxy, Alkylmercapto, Nitro, Cyan, Carbonsäureamid oder für einen ankondensierten carbocyclischen Rest steht,
- 15 m für eine ganze Zahl von 0 bis 5 steht,
 - n für eine ganze Zahl von 0 bis 4 steht, wobei die Substituenten gleich oder verschieden sein können, wenn m und/oder n für eine Zahl größer 1 stehen und
- 20 X, Y und Z gleich oder verschieden sind und für ein Stickstoffatom, den Rest =CH- oder =C- stehen, wobei $\frac{1}{R}$ 2

 R^2 die oben angegebene Bedeutung hat, mit der Maß-gabe, daß wenigstens einer der Substituenten X, Y, Z ein Stickstoffatom bedeutet,

erhält, wenn man **∠-**Acylphenylessigsäureester oder deren Derivate der Formel (II)

$$R_{m}^{1} \xrightarrow{C} C^{C-OR"}$$
(II)

in welcher

5

10

- R, R¹ und m die oben angegebenen Bedeutungen haben,
- R' für Hydroxy, Alkoxy, Halogen, Dialkylamino oder für die -O-SO₂R"' Gruppe steht,
- R" für Alkyl oder gegebenenfalls substituiertes Aryl steht und
- R"' für gegebenenfalls substituiertes Alkyl, gegebenenfalls substituiertes Aryl oder Dialkylamino steht,

mit Hydrazinoheterocyclen der Formel (III)

$$H_2N-NH$$
 (III)

in welcher

X, Y, Z, R² und n die oben angegebenen Bedeutungen
haben, gegebenenfalls in Gegenwart eines Lösungsoder Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart einer Base oder Säure umsetzt.

Schließlich wurde gefunden, daß die 1-Heteroaryl-4-arylpyrazolin-5-one der Formel (I) als Fungizide im Pflanzenschutz eingesetzt werden können.

Dabei zeigen die erfindungsgemäßen Verbindungen der
Formel (I) überraschenderweise eine höhere fungizide
Wirksamkeit als die aus dem Stand der Technik vorbekannten, fungizid wirksamen Verbindungen, wie z.B.
das N-Trichlormethylthiophthalimid oder -tetrahydrophthalimid, das Zinkethylen-1,2-bis-(dithiocarbamat)
und/oder das N,N-Dimethyl-N'-phenyl-N'-dichlorfluormethylthio-sulfamid. Die erfindungsgemäßen Verbindungen
stellen somit eine Bereicherung der Technik dar.

Die erfindungsgemäßen 1-Heteroaryl-4-aryl-pyrazolin-5one sind durch die Formel (I) allgemein definiert. Bevorzugt sind Verbindungen der Formel (I), bei denen

- R für Wasserstoff oder Alkyl mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen steht,
- für Halogen, Hydroxy, für Alkyl mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen, für Halogenalkyl mit 1 oder 2

 Kohlenstoffatomen und 1 bis 5 gleichen oder verschiedenen Halogenatomen, für Alkoxy mit 1 bis
 6 Kohlenstoffatomen, Halogenalkoxy mit 1 oder 2

 Kohlenstoffatomen und 1 bis 5 gleichen oder verschiedenen Halogenatomen, für Alkoxyalkoxy mit
 1 bis 4 Kohlenstoffatomen je Alkylteil, für Alkylthioalkoxy mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen je Alkylteil, für Aryloxyalkyloxy mit 1 bis 4 Kohlenstoff-

- 15.

atomen im Alkylteil und 6 bis 10 Kohlenstoffatomen im Arylteil, für gegebenenfalls ein- bis mehrfach, gleich oder verschieden substituiertes Phenoxy, für Alkylthio mit 1 bis 6 Kohlenstoffatomen, für Halogenalkylthio mit 1 oder 2 Kohlenstoffatomen und 1 bis 5 gleichen oder verschiedenen Halogenatomen, für Alkoxyalkylthio mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen je Alkylteil, für Alkylthioalkylthio mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen je Alkylteil, für Alkylsulfinyl mit 1 bis 6 Kohlenstoffatomen, für Halogenalkylsulfinyl mit 1 oder 2 Kohlenstoffatomen und 1 bis 5 gleichen oder verschiedenen Halogenatomen, für Alkoxyalkylsulfinyl oder Alkylthioalkylsulfinyl mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen je Alkylteil, für Alkylsulfonyl mit 1 bis 6 Kohlenstoffatomen, für Halogenalkylsulfonyl mit 1 oder 2 Kohlenstoffatomen und 1 bis 5 gleichen oder verschiedenen Halogenatomen, für Alkoxyalkylsulfonyl oder Alkylthioalkylsulfonyl mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen je Alkylteil, für Nitro, Amino, Monooder Dialkylamino mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen je Alkylteil, für einen ankondensierten fünfoder sechsgliedrigen carbocyclischen Ring, der durch Sauerstoff-, Schwefel- oder Stickstoffatome gleich oder verschieden, ein- oder mehrmals unterbrochen sein kann, steht,

für Halogen, für Alkyl mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen, für Halogenalkyl mit 1 oder 2 Kohlenstoffatomen und 1 bis 5 gleichen oder verschiedenen Halogenatomen, für Alkoxyalkyl oder Alkylthioalkyl

5

10

15

20

25

mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen je Alkylteil, für Alkoxy mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen, für Alkylthio mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen, für Nitro, Cyano, Carbonsäureamid oder für einen ankondensierten carbocyclischen Ring steht,

- m für eine ganze Zahl von 0 bis 3 steht,
- n für eine ganze Zahl von 0 bis 3 steht und
- X, Y, Z gleich oder verschieden sind und für ein Stickstoffatom, den Rest =CH- oder =C- stehen, wobei 2
- 10 R² die oben angegebene Bedeutung hat, mit der Maßgabe, daß wenigstens einer der Reste X, Y, Z ein
 Stickstoffatom bedeutet.

Besonders bevorzugt sind Verbindungen der Formel (I), in denen

- 15 R für Wasserstoff, Methyl oder Ethyl steht,
 - für Fluor, Chlor, Brom, Methyl, Ethyl, n-Propyl, iso-Propyl, Trifluormethyl, Dichlorfluormethyl, Methoxy, Ethoxy, n-Propoxy, iso-Propoxy, Trifluormethoxy, Dichlorfluormethoxy, Methylthiomethoxy,
- Ethylthiomethoxy, 1-Methylthio-ethoxy, 2-Ethylthio-ethoxy, Phenoxymethoxy, Phenoxy, Methylthio,
 Ethylthio, Trifluormethylthio, Dichlorfluormethylthio, Methoxymethylthio, Ethoxymethylthio, Methylthiomethylthio, Methylsulfinyl, Ethylsulfinyl,
- Methylsulfonyl, Nitro, Cyano, Amino, Methylamino, Ethylamino, Dimethylamino, Diethylamino, für einen

ankondensierten Benzolring oder einen gegebenenfalls durch Fluor einfach oder mehrfach substituierten ankondensierten 5- oder 6-gliedrigen Heterocyclus mit 1 oder 2 Sauerstoffatomen steht,

- für Fluor, Chlor, Brom, Methyl, Ethyl, n-Propyl, iso-Propyl, tert.-Butyl, Trifluormethyl, Dichlor-fluormethyl, Methoxymethyl, Ethoxymethyl, Methyl-thiomethyl, Methoxy, Ethoxy, n-Propoxy, iso-Propoxy, Methylthio, Ethylthio, Nitro, Cyano, Carbonsäureamid oder einen ankondensierten Benzolring steht,
 - m für eine ganze Zahl von 0 bis 3 steht,
 - n für eine ganze Zahl von 0 bis 3 steht, wobei die Substituenten gleich oder verschieden sein können, wenn m und/oder n für eine Zahl größer 1 stehen und
 - X, Y und Z gleich oder verschieden sind und für ein Stickstoffatom, den Rest =CH- oder =C- stehen, wobei R²

R² die vorher angegebene Bedeutung hat, mit der Maßgabe, daß einer der Reste X, Y, Z ein Stickstoff-atom bedeutet.

Ganz besonders bevorzugt sind Verbindungen der Formel (I), in denen

- R für Wasserstoff, Methyl oder Ethyl steht,
- für Fluor, Chlor, Brom, Methyl, Ethyl, Trifluormethyl, Methoxy, Ethoxy, Trifluormethoxy, Phenoxy, Methylthio, Ethylthio, Trifluormethylthio, Nitro,

15

- Cyano, Amino, Dimethylamino, einen ankondensierten Benzolring oder einen ankondensierten 5-gliedrigen, mehrfach durch Fluor substituierten Heterocyclus mit 2 Sauerstoffatomen steht,
- für Fluor, Chlor, Brom, Methyl, Ethyl, tert.-Butyl, Trifluormethyl, Methoxy, Methylthio, Nitro, Cyano, Carbonsäureamid oder einen ankondensierten Benzolring steht,
 - m für eine ganze Zahl von 0 bis 3 steht,
- 10 n für eine ganze Zahl von 0 bis 3 steht und
 - X für ein Stickstoffatom steht und
 - Y und Z für den Rest =CH- oder =C- stehen, oder 12
 - Y für ein Stickstoffatom steht und
- 15 X und Z für den Rest =CH- oder =C- stehen oder R²
 - X und Z für je ein Stickstoffatom stehen und
 - Y für den Rest =CH- oder =C- steht oder R²
- 20 X und Y für je ein Stickstoffatom stehen und
 - Z für den Rest =CH- oder =C- steht.

Verwendet man beispielsweise &-Hydroxymethylen-phenylessigsäureethylester und 2-Hydrazino-pyrimidin als Ausgangsstoffe, so kann der Reaktionsablauf durch das folgende Formelschema wiedergegeben werden:

Die bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens als Ausgangsstoffe zu verwendenden &-Acylphenylessigsäureester oder deren Derivate sind durch die Formel (II) allgemein definiert. R, R¹ und m haben darin die Bedeutung, die bereits im Zusammenhang mit der Beschreibung der erfindungsgemäßen Stoffe der Formel (I) für diese Substituenten genannt wurden.

- R' steht darin bevorzugt für Hydroxy, Alkoxy mit 1

 10 bis 3 Kohlenstoffatomen, für Chlor, Brom, Dimethylamino, Methylsulfonyloxy, Trifluormethylsulfonyloxy oder für Phenylsulfonyloxy und
- R" steht bevorzugt für Alkyl mit 1 bis 3 Kohlenstoffatomen oder gegebenenfalls durch Nitro substituiertes Phenyl.

Die L-Acylphenylessigsäureester oder deren Derivate der Formel (II) sind grundsätzlich bekannt. Falls die eine oder andere Verbindung noch nicht bekannt sein sollte, kann sie analog den folgenden Methoden hergestellt werden.

Für den Fall, daß R ein Wasserstoffatom darstellt, gewinnt man diese aus entsprechend substituierten Phenyl-

Le A 23 069

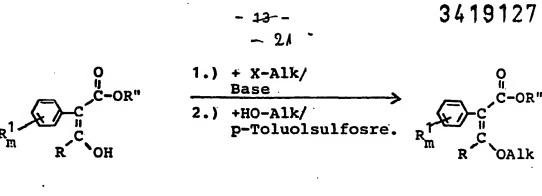
. 20 -

essigsäurealkylestern durch Umsetzung mit einem Ameisensäurederivat. So werden Verbindungen II mit R' für Hydroxy hergestellt durch Einwirkung von Ameisensäuremethyl- oder -ethylester in Gegenwart starker Basen wie Alkalialkoholate, Natriumamid oder dgl. (vgl. z.B. B. 20, 2931 (1887); B. 28, 771 (1895); Ann. 291, 164 (1896)), wobei zunächst die Alkalisalze (II; R' = O-Metall) entstehen, die auch direkt in die Folgereaktion eingesetzt werden können oder aber durch Behandeln mit wäßrigen Säuren in die freien Hydroxymethylenverbindungen übergehen, die im tautomeren Gleichgewicht mit den entsprechenden &-Formyl-phenylessigestern stehen.

IIa

Verbindungen mit R' = OAlk werden literaturgemäß hergestellt durch Einwirkung von Alkylierungsmitteln auf
Verbindungen II mit R' = OH unter basischen Bedingungen
(vgl. z.B. Ann. 424, 228 (1921); J. Chem. Soc. 1953,
3548; J. org. Chem. 45, 2576 (1980)) oder durch Veretherung der gleichen Verbindungen mit Alkoholen in
Gegenwart von p-Toluol-sulfonsäure (vgl. z.B. J. chem.
Soc. 1953, 3548).

5



II a II b

Verbindungen II mit R' = R"'-SO₂-O-Gruppe lassen sich aus den entsprechenden Verbindungen II mit R' = OH durch Umsetzung mit Sulfonsäurechloriden, wie Methansulfochlorid, Trifluormethansulfochlorid oder p-Toluolsulfonsäurechlorid, in Gegenwart von Alkalien herstellen:

$$R_{m}^{1} \xrightarrow{C}_{C}^{C}_{OH} + CIso_{2}-R'''$$

$$R_{m}^{1} \xrightarrow{R_{m}^{1}} C$$

$$R_{m}^{1} \xrightarrow{C}_{C}^{C}_{O-SO_{2}-R'''}$$

II c

Verbindungen II mit R' = Hal werden gewonnen, indem man die Hydroxymethylenverbindungen (II) mit R' = OH mit anorganischen Säurechloriden, vorzugsweise Phosphor(V) - chlorid, umsetzt (vgl. z.B. B. 51, 1366 (1918)).

Le A 23 069

Verbindungen II mit R' = Dialkylamino werden gewonnen, indem die entsprechend substituierten Phenylessigsäure-alkylester mit Dialkylformamid-dialkylacetalen umgesetzt werden (vgl. Tetrahedron Lett. 16, 1361 (1979)), z.B.

$$R_{m}^{1}$$
 \longrightarrow CH_{2} $-COR"$ + $(CH_{3}O)_{2}CH$ $-N(CH_{3})_{2}$ \longrightarrow R_{m}^{1} \longrightarrow $N(CH_{3})_{2}$

II e

Eine weitere Methode zur Herstellung dieser Verbindungen (II e) besteht in der Umsetzung der Hydroxy-methylenderivate (II a) mit sekundären Aminen (vgl. A. ch. $\sqrt{107}$ 18, 103, 114 (1932).

$$R_{m}^{1} \xrightarrow{C}_{C-OR}^{C-OR} + HNAlk_{2} \longrightarrow R_{m}^{1} \xrightarrow{C}_{R}^{C}_{C-OR}^{C-OR}$$
II a

II e

Zur Herstellung der Verbindungen der Formel II, in denen R einen niederen Alkylrest darstellt, lassen sich prinzipiell die gleichen Methoden anwenden wie zur Herstellung der Verbindungen mit R = Wasserstoff, jedoch ver-

5

10

laufen diese häufig in unzureichenden Ausbeuten. Ergiebiger verläuft deren Synthese, wenn man die Acylierung nicht mit den Phenylessigsäureestern, sondern mit Phenylacetonitrilen durchführt und nachträglich die Nitrilgruppe in die Estergruppe umwandelt:

$$R_{m}^{1} \xrightarrow{C-CH_{2}-CN} + R-C-OAlk \xrightarrow{R_{m}^{1}-OH} C-CN$$

$$R_{m}^{1} \xrightarrow{R_{m}^{1}-OH} C-CN$$

Die weiterhin zur Herstellung der erfindungsgemäßen Verbindungen der Formel I benötigten Vorprodukte der Formel

III sind grundsätzlich bekannt. Es handelt sich um Hydrazinopyridine, Hydrazino-pyrimidine, Hydrazino-1,3,5-triazine und den entsprechenden Verbindungen mit ankondensierten Ringen:

- X, Y, Z, R² und n haben darin die Bedeutung, die bereits im Zusammenhang mit der Beschreibung der erfindungsgemäßen Stoffe der Formel (I) für diese Substituenten genannt wurden.
- 5 Die Herstellung der Verbindungen III ist grundsätzlich bekannt. Bisher nicht vorbeschriebene Varianten von III lassen sich auf analogen Wegen herstellen, insbesondere
 - a) durch Umsetzung von Halogen-N-heterocyclen, Alkoxyoder Alkylmercapto-N-heterocyclen mit Hydrazin:

10
$$H_2N-NH_2 + D \xrightarrow{Z} R_n^2$$
 III $D = Hal, OAlk, SAlk$ oder

b) durch Reduktion von heterocyclischen Diazoniumverbindungen:

oder

15 c) durch Reduktion von heterocyclischen Nitraminoverbindungen:

$$O_2^{N-NH}$$
 X
 Y
 $Redukt.$
 $Redukt.$

Als Beispiele für Zwischenprodukte der Formel III seien genannt:

Le A 23 069

	Fp(°C)/Kp.	Literatur
2-Hydrazino-pyridin	^{KP₁₂: 130}	J. Chem. Soc. 107, 691 (1915)
5-Chlor-2-hydrazino-pyridin	127-128	
6-Chlor-2-hydrazino-pyridin	116-117	
3,5-Dichlor-2-hydrazino-pyridin	172-174	
5-Brom-2-hydrazino-pyridin	133-134	
3-Nitro-2-hydrazino-pyridin	200	B. 57, 1192 (1924)
5-Nitro-2-hydrazino-pyridin	204 (2.)	E.P. 2471488
5-Cyan-2-hydrazino-pyridin	185–186	
2-Hydrazino-4-methy1-pyridin	74-75	Ann. 656, 103 (1962)
2-Hydrazino-6-methyl-pyridin	HC1-Salz: 194 (Z.)	
4-Chlor-2-hydrazino-6-methyl-pyridin	162-163	
3-Nitro-2-hydrazino-6-methyl-pyridin		J. am. Chem. Soc.
5-Nitro-2-hydrazino-6-methyl-pyridin	119-121	74, 3828 (1952)
2-Hydrazino-4,6-dimethyl-pyridin		
3-Cyano-2-hydrazino-6-methyl-pyridin	243 (Z.)	
2-Hydrazino-5-trifluormethyl-pyridin	69-89	
4-Hydrazino-pyridin	Кр ₁₈ : 187 в	Kp ₁₈ : 187 B. <u>59</u> , 317 (1926)

	Fp (°C) / Kp.	Literatur
4-Hydrazino-2,6-dimethyl-pyridin		B. 31, 2497 (1898)
3-Chlor-4-hydrazino-pyridin		
2-Hydrazino-chinolin	142-143	J. Chem. Soc. 103, 1978 (1913)
2-Hydrazino-4-methyl-chinolin	145-146	
4-Hydrazino-chinolin		
1-Hydrazino-isochinolin	172	Ann. 656, 103 (1962)
2-Hydrazino-pyrimidin	110-111	
5-Fluor-2-hydrazino-pyrimidin	140-141	
5-Chlor-2-hydrazino-pyrimidin	183-184	
4-Methoxy-2-hydrazino-pyrimidin		
2-Hydrazino-4-methyl-pyrimidin	85-86	
2-Hydrazino-4,6-dimethyl-pyrimidin	165	J. chem. Soc. 1952,
4-Methoxy-2-hydrazino-6-methyl-pyrimidin		
4-Hydrazino-pyrimidin		
4-Hydrazino-5-methyl-pyrimidin	205-206	Bl. Soc. chim. Belg. 68, 30, 32 (1959)
4-Hydrazino-6-methyl-pyrimidin	140-141	B. 34, 1241 (1901)
4-Hydrazino-2,6-dimethyl-pyrimidin	192–193	Bl. Soc. chim. Belg. 68, 30, 32 (1959)

Literatur	
/Kp.	
(ပ (၁	
Fp (

6-Chlor-4-hydrazino-2-methyl-pyrimidin	152 (Z)
1-Methoxy-4-hydrazino-6-methyl-pyrimidin	•
5-Methoxy-4-hydrazino-2-methyl-pyrimidin	
5-Methoxy-4-hydrazino-2-tert.butyl-pyrimidin	213-214
2-Methylmercapto-4-hydrazino-pyrimidin	143-144
2-Methylmercapto-4-hydrazino-6-methyl-pyrimidin	142-143
2-Hydrazino-4,6-dimethyl-1,3,5-triazin	
4-Methoxy-2-hydrazino-6-methyl-1,3,5-triazin	
4-Methylmercapto-2-hydrazino-6-methyl-1,3,5-trazin	
4,6-Dimethoxy-2-hydrazino-1,3,5-triazin	121

Die Umsetzung der substituierten Atropasäureester der Formel (II) mit den Hydrazino-N-heterocyclen der Formel (III) zu den erfindungsgemäßen 1-Heteroaryl-4-aryl-pyrazolin-5-onen der Formel (I) vollzieht sich in zwei Stufen, indem zunächst die endständige Amino-Gruppe des heterocyclischen Hydrazins mit der Enol-, Enamin- bzw. Halogenvinylgruppe in II zu den En-hydrazinen bzw. Hydrazonen Ia in Reaktion tritt und nachfolgend unter Abspaltung des in II gebundenen Alkohols oder Phenols der Ringschluß zu I erfolgt:

I

10

Le A 23 069

Die Zwischenstufen Ia können isoliert und in reiner Form in die Folgereaktion eingesetzt werden. Zweckmäßiger-weise führt man aber beide Stufen gleichzeitig oder nacheinander im gleichen Ansatz durch.

Die Umsetzung der Vorprodukte II und III miteinander zu den erfindungsgemäßen Verbindungen der Formel I kann ohne Lösungsmittel durch Erhitzen der Komponenten auf Temperaturen zwischen 50 und 150°C erfolgen.

Zweckmäßigerweise nimmt man die Reaktionen in Verdünnungsmitteln vor, wobei alle gegenüber den Reaktionspartnern inerten Lösungsmittel verwendet werden können. Hierzu gehören Kohlenwasserstoffe, wie Benzin oder Toluol,
Halogen-Kohlenwasserstoffe, wie Di-, Tri- und Tetrachlormethan, Alkohole, wie Methanol, Ethanol und Isopropanol, Ether, wie Diethylether, Tetrahydrofuran oder
Dioxan, ferner Dimethylsulfoxid, Tetrahydrothiophendioxid, Dimethylformamid. Die Umsetzungen können auch
in Wasser oder in Gemischen der genannten Lösungsmittel
mit Wasser durchgeführt werden.

- Die Reaktionstemperaturen können in einem größeren Bereich variiert werden. Im allgemeinen arbeitet man zwischen etwa 0 und 100°C, vorzugsweise zwischen Raumtemperatur und dem Siedepunkt des verwendeten Lösungsmittels.
- In vielen Fällen entstehen die Verbindungen I aus II und III unter den genannten Bedingungen ohne weitere Zusätze. In Abhängigkeit von der Abgangsgruppe R' in II

. 30 -

empfiehlt sich aber häufig das Arbeiten unter Zusatz von Basen oder Säuren. Der Zusatz von Basen ist zweckmäßig, wenn R' eine säureliefernde Abgangsgruppe darstellt, z.B. ein Halogenatom wie in IId oder eine R"'-SO2-O-Gruppe wie in IIc. In diesen Fällen wendet man vorzugsweise die äquimolare Menge einer Base an. Als solche sind geeignet Alkali- und Erdalkalihydroxide und -carbonate, Alkoholate oder tertiäre Amine, wie z.B. Triethylamin und Pyridin.

Der Zusatz von Säuren ist zweckmäßig, wenn die Abgangsgruppe R' eine basenliefernde Abgangsgruppe darstellt, z.B. eine Dialkylaminogruppe wie in IIe. In diesen Fällen wendet man vorzugsweise die äquimolare Menge einer Säure an, z.B. Mineralsäuren, wie Chlorwasserstoff oder Schwefelsäure, oder eine organische Säure, wie Essigsäure. Man kann hierbei auch so vorgehen, daß man die Enamine IIb, z.B. durch Behandeln mit der äquimolaren Menge trockenem Chlorwasserstoff in inerten Lösungsmitteln in ein Salz überführt und diese zum Einsatz bringt.

Das Arbeiten im sauren Medium kann aber auch beim Einsatz von Verbindungen der Formel II mit R' = OH (IIa) oder R' = OAlk zweckmäßig sein, wobei in der Regel untermolare Mengen von 0,1 bis 0,2 Mol genügen. Anstelle des nachträglichen Zusatzes von Säure kann man jedoch auch so vorgehen, daß man die Hydrazinoheterocyclen der Formel III nicht als freie Basen sondern in Form ihrer Salze, z.B. der Hydrochloride, in die Reaktion einbringt.

5

_ 34 -

Diese Vorgehensweise ist insbesondere dann empfehlenswert, wenn die Hydrazine, wie das 2-Hydrazino-pyridin und das 4-Hydrazino-pyridin, als freie Basen zur Zersetzung neigen.

- Beim Arbeiten im sauren Medium bleibt die Reaktion in der Regel auf der nicht cyclisierten Stufe Ia stehen. Für den Ringschluß zu den erfindungsgemäßen Verbindungen I ist ein neutrales, günstigerweise basisches Medium notwendig. Falls die erste Stufe der Reaktion im sauren Medium durchgeführt wird, ist daher der Zusatz einer Base erforderlich. Als solche kommen vorzugsweise in Betracht: Alkali- und Erdalkalicarbonate, sowie Alkali- und Erdalkali-alkoholate, sowie Alkaliamide (vorzugsweise beim Arbeiten im wasserfreien Medium).
- Die Base wird mindestens in der zur Säuremenge äquivalenten Menge angewandt. Ein Überschuß bis zu einem weiteren Mol kann zweckmäßig sein, jedoch sollte das Medium einem pH-Wert von mindestens 9 entsprechen.

 Die Cyclisierungsstufe (Ia -> I) wird bei einer Temperatur zwischen 0°C und dem Siedepunkt des angewandten Lösungsmittels, vorzugsweise zwischen 5 und 100°C durchgeführt.

Im alkalischen Medium treten oxidable Zwischenstufen auf, die sich durch eine Gelb- bis Violettfärbung zu erken25 nen geben. Daher empfiehlt es sich, die Durchführung der Cyclisierungsreaktion im basischen Medium in einer Inertgasatmosphäre, z.B. unter Stickstoff, vorzunehmen.

- 32 -

Die erfindungsgemäßen Verbindungen der Formel I bilden mit Basen salzartige Verbindungen. Daher wird die Aufarbeitung der Reaktionsansätze in der Regel so vorgenommen, daß man vor Isolierung der Reaktionsprodukte die der eingesetzten Base mindestens äquivalente Menge einer Säure, z.B. Salzsäure, Schwefelsäure oder Essigsäure, zusetzt. Man kann auch so vorgehen, daß man die in der Regel aus dem Reaktionsmedium ausfallenden Alkalibzw. Erdalkalisalze durch Filtration oder Absaugen aus dem Reaktionsgemisch entfernt und nachträglich mit der mindestens äquivalenten Menge einer wäßrigen Säure behandelt.

Die erfindungsgemäßen Wirkstoffe weisen eine starke mikrobizide Wirkung auf und können zur Bekämpfung von unerwünschten Mikroorganismen praktisch eingesetzt werden. Die Wirkstoffe sind für den Gebrauch als Pflanzenschutzmittel geeignet, vor allem als Fungizide.

Fungizide Mittel im Pflanzenschutz werden eingesetzt zur Bekämpfung von Plasmodiophoromycetes, Oomycetes, Chytridiomycetes, Zygomycetes, Ascomycetes, Basidiomycetes, Deuteromycetes.

Beispielhaft aber nicht begrenzend seien einige Erreger von pilzlichen Erkrankungen, die unter die oben aufgezählten Oberbegriffe fallen, genannt:

25 Botrytis-Arten, wie beispielsweise Botrytis cinerea;
Plasmopara-Arten, wie beispielsweise Plasmopara viticola,
Uromyces-Arten, wie beispielsweise Uromyces appendiculatus;

15

_ გვ 1

Sphaerotheca-Arten, wie beispielsweise Sphaerotheca fuliginea;

Venturia-Arten, wie beispielsweise Venturia inaequalis; Podosphaera-Arten, wie beispielsweise Podosphaera

5 leucotricha;

Phytophthora-Arten, wie beispielsweise Phytophthora infestans:

Erysiphe-Arten, wie beispielsweise Erysiphe graminis; Puccinia-Arten, wie beispielsweise Puccinia recondita; Fusarium-Arten, wie beispielsweise Fusarium culmorum; Ustilago-Arten, wie beispielsweise Ustilago nuda oder

avenae,

Septoria-Arten, wie beispielsweise Septoria nodorum; Tilletia-Arten, wie beispielsweise Tilletia caries;

Pyricularia-Arten, wie beispielsweise Pyricularia oryzae;
Pellicularia-Arten, wie beispielsweise Pellicularia
sasakii;

Pyrenophora-Arten, wie beispielsweise Pyrenophora teres (Konidienform: Drechslera, Syn: Helminthosporium);

20 Leptosphaeria-Arten, wie beispielsweise Leptosphaeria nodorum:

Cochliobolus-Arten, wie beispielsweise Cochliobolus sativus;

(Kondienform: Drechslera, Syn: Helminthosporium)

25 und

30

10

Cerospora-Arten, wie beispielsweise Cercospora canescens.

Die gute Pflanzenverträglichkeit der Wirkstoffe in den zur Bekämpfung von Pflanzenkrankheiten notwendigen Konzentrationen erlaubt eine Behandlung von oberirdischen Pflanzenteilen, von Pflanz- und Saatgut, und des Bodens. 34 -

Als Pflanzenschutzmittel können die erfindungsgemäßen Wirkstoffe mit besonders gutem Erfolg zur Bekämpfung von Obst- und Gemüsekrankheiten, wie beispielsweise gegen den Erreger der Braunfäule (Phytophthora infestans) 5 an Tomaten und den Erreger der Grauschimmelfäule (Botrytis cinerea) an Bohnen, eingesetzt werden; weiterhin zur Bekämpfung von Reiskrankheiten, wie beispielsweise gegen den Erreger der Blattfleckenkrankheit (Pyricularia oryzae); außerdem zur Bekämpfung von Ge-10 treidekrankheiten, zum Beispiel verursacht durch Leptosphaeria nodorum, Cochliobolus sativus und Drechslera graminea. Außerdem sei die fungizide Wirkung gegen echte Mehltaupilze an Gurken und Getreide, gegen den Apfelschorf, gegen Rost und Pyrenophora teres an 15 Getreide erwähnt. Außerdem sei die bakterizide Wirkung der Verbindungen erwähnt.

Die Wirkstoffe können in die üblichen Formulierungen übergeführt werden, wie Lösungen, Emulsionen, Suspensionen, Pulver, Schäume, Pasten, Granulate, Aerosole, 20 Feinstverkapselungen in polymeren Stoffen und in Hüllmassen für Saatgut, sowie ULV-Formulierungen.

Diese Formulierungen werden in bekannter Weise hergestellt, z.B. durch Vermischen der Wirkstoffe mit Streckmitteln, also flüssigen Lösungsmitteln, unter Druck

25 stehenden verflüssigten Gasen und/oder festen Trägerstoffen, gegebenenfalls unter Verwendung von oberflächenaktiven Mitteln, also Emulgiermitteln und/oder
Dispergiermitteln und/oder schaumerzeugenden Mitteln.

_ 35

Im Falle der Benutzung von Wasser als Streckmittel können z.B. auch organische Lösungsmittel als Hilfslösungsmittel verwendet werden. Als flüssige Lösungsmittel kommen im wesentlichen in Frage: Aromaten, wie Xylol, Toluol oder Alkylnaphthaline, chlorierte Aromaten oder chlorierte aliphatische Kohlenwasserstoffe, wie Chlorbenzole, Chlorethylene oder Methylenchlorid, aliphatische Kohlenwasserstoffe, wie Cyclohexan oder Paraffine, z.B. Erdölfraktionen, Alkohole, wie Butanol 10 oder Glycol sowie deren Ether und Ester, Ketone, wie Aceton, Methylethylketon, Methylisobutylketon oder Cyclohexanon, stark polare Lösungsmittel, wie Dimethylformamid und Dimethylsulfoxid, sowie Wasser. Mit verflüssigten gasförmigen Streckmitteln oder Trägerstoffen sind solche Flüssigkeiten gemeint, welche bei normaler Temperatur und unter Normaldruck gasförmig sind, z.B. Aerosol-Treibgase, wie Halogenkohlenwasserstoffe sowie Butan, Propan, Stickstoff und Kohlendioxid. Als feste Trägerstoffe kommen in Frage: z.B. natürliche Gesteinsmehle, wie Kaoline, Tonerden, Talkum, Kreide, Quarz, 20 Attapulgit, Montmorillonit oder Diatomeenerde und synthetische Gesteinsmehle, wie hochdisperse Kieselsäure, Aluminiumoxid und Silikate. Als feste Trägerstoffe für Granulate kommen in Frage: z.B. gebrochene und fraktionierte natürliche Gesteine wie Calcit, Marmor, Bims, 25 Sepiolith, Dolomit sowie synthetische Granulate aus anorganischen und organischen Mehlen sowie Granulate aus organischem Material wie Sägemehl, Kokosnußschalen, Maiskolben und Tabakstengel. Als Emulgier- und/oder schaumerzeugende Mittel kommen in Frage: z.B. nichtiono-30 gene und anionische Emulgatoren, wie Polyoxyethylen_ 36 -

Fettsäureester, Polyoxyethylen-Fettalkoholether, z.B. Alkylarylpolyglycol-ether, Alkylsulfonate, Alkylsulfate, Arylsulfonate sowie Eiweißhydrolysate. Als Dispergiermittel kommen in Frage: z.B. Lignin-Sulfitablaugen und Methylcellulose.

Es können in den Formulierungen Haftmittel wie Carboxymethylcellulose, natürliche und synthetische pulverige,
körnige oder latexförmige Polymere verwendet werden,
wie Gummiarabicum, Polyvinylalkohol, Polyvinylacetat, sowie natürliche Phospholipide, wie Kephaline und Lecithine,
und synthetische Phospholipide. Weitere Additive können
mineralische und vegetabile öle sein.

Es können Farbstoffe wie anorganische Pigmente, z.B.
Eisenoxid, Titanoxid, Ferrocyanblau und organische
15 Farbstoffe, wie Alizarin-, Azo- und Metallphthalocyaninfarbstoffe und Spurennährstoffe, wie Salze von
Eisen, Mangan, Bor, Kupfer, Kobalt, Molybdän und Zink
verwendet werden.

Die Formulierungen enthalten im allgemeinen zwischen 0,1 20 und 95 Gewichtsprozent Wirkstoff, vorzugsweise zwischen 0,5 und 90 %.

Die erfindungsgemäßen Wirkstoffe können in den Formulierungen in Mischung mit anderen bekannten Wirkstoffen vorliegen, wie Fungizide, Insektizide, Akarizide und Herbizide, sowie in Mischungen mit Düngemitteln und Wachstumsregulatoren.

25

5

Die Wirkstoffe können als solche, in Form ihrer Formulierungen oder den daraus bereiteten Anwendungsformen, wie
gebrauchsfertige Lösungen, emulgierbare Konzentrate,
Emulsionen, Schäume, Suspensionen, Spritzpulver, Pasten,
1ösliche Pulver, Stäubemittel und Granulate, angewendet
werden. Die Anwendung geschieht in üblicher Weise, z.B.
durch Gießen, Verspritzen, Versprühen, Verstreuen, Verstäuben, Verschäumen, Bestreichen usw. Es ist ferner
möglich, die Wirkstoffe nach dem Ultra-Low-Volume10 Verfahren auszubringen oder die Wirkstoffzubereitung
oder den Wirkstoff selbst in den Boden zu injizieren.
Es kann auch das Saatgut der Pflanzen behandelt werden.

Bei der Behandlung von Pflanzenteilen können die Wirkstoffkonzentrationen in den Anwendungsformen in einem größeren Bereich variiert werden. Sie liegen im allgemeinen zwischen 1 und 0,0001 Gew.-%, vorzugsweise zwischen 0,5 und 0,001 %.

Bei der Saatgutbehandlung werden im allgemeinen Wirkstoffmengen von 0,001 bis 50 g je Kilogramm Saatgut,
vorzugsweise 0,01 bis 10 g, benötigt.

Bei Behandlung des Bodens sind Wirkstoffkonzentrationen von 0,00001 bis 0,1 Gew.-%, vorzugsweise von 0,0001 bis 0,02 %, am Wirkungsort erforderlich.

_ 38-

Herstellungsbeispiele:

Beispiel 1

<u>Variante 1a:</u>

19,2 g (0,1 Mol) &-Hydroxymethylen-phenylessigsäureethylester und 11 g (0,1 Mol) 2-Hydrazino-pyrimidin
werden in 150 ml Ethanol 3 Stunden unter Rückfluß gekocht. Das Gemisch wird auf Raumtemperatur abgekühlt und
anschließend tropfenweise unter Rühren mit 9 g (0,1 Mol)

konz. Natronlauge versetzt. Man rührt 2 Stunden bei
Raumtemperatur nach und kocht anschließend 2 Stunden
unter Rückfluß. Das Gemisch wird mit konz. Salzsäure
neutralisiert und mit 1 l Wasser verdünnt. Die abgeschiedenen Kristalle werden abgesaugt und an der Luft
getrocknet. Man erhält 15 g (63 % der Theorie) 1-Pyrimidyl-(2)-4-phenyl-pyrazolin-5-on mit einem Schmelzpunkt 159 bis 160°C (aus Ethanol).

Variante 1b:

.39

20,6 g (0,1 Mol) & -Methoxymethylen-phenylessigsäure-ethylester (Kp_{0,2}: 103 bis 106°C) werden mit 11 g (0,1 Mol) 2-Hydrazino-pyrimidin in 100 ml Dioxan 24 Stunden unter Rückfluß erhitzt. Das Lösungsmittel wird im Vakuum abdestilliert und der Rückstand in 50 ml Toluol verrührt. Dabei scheiden sich 3,2 g (13,5 % der Theorie) 1-Pyrimidyl-(2)-4-phenyl-pyrazolin-5-on ab, die abgesaugt und getrocknet werden. Sie haben einen Schmelzpunkt von 159 bis 160°C (aus Ethanol).

10 Variante 1c:

5

15

20

25

19,2 g (0,1 Mol) &-Hydroxymethylen-phenylessigsäureethylester werden in 100 ml Acetonitril gelöst und
zunächst mit 11,2 g (0,1 Mol) Kalium-tert.-butylat, dann
bei 20 bis 25°C portionsweise mit 19 g (0,1 Mol) p-Toluolsulfochlorid versetzt. Man rührt 4 Stunden bei Raumtemperatur und läßt über Nacht stehen. Das abgeschiedene
Salz wird abgesaugt und das Filtrat im Vakuum eingedampft.
Der Rückstand wird in Toluol gelöst, die Lösung mit Wasser gewaschen, über Natriumsulfat getrocknet und im
Vakuum eingedampft. Man erhält 23 g (73 % der Theorie)
d-(4-Methyl-phenyl-sulfonyloxymethylen)-phenylessigsäureethylester. Das öl wird in 150 ml Ethanol gelöst
und dann mit 7,7 g (0,07 Mol) 2-Hydrazino-pyrimidin versetzt. Das Gemisch wird 10 Stunden bei Raumtemperatur

· 40 -

gerührt und dann im Verlaufe von 4 Stunden tropfenweise mit 13,5 g konz. Natronlauge versetzt. Nach weiterem 5-stündigem Rühren bei Raumtemperatur wird verd. Salzsäure bis zum Neutralpunkt zugetropft und mit 750 ml 5 Wasser verdünnt. Das sich abscheidende ölige Produkt wird in wenig Ether aufgenommen, wobei sich 3,6 g (22 % der Theorie) 1-Pyrimidyl-(2)-4-phenyl-pyrazolin-5-on abscheiden. Schmelzpunkt 159 bis 160°C (aus Ethanol).

Beispiel 2

Variante 2a:

15

20

25

22,7 g (0,1 Mol) des Kaliumsalzes vom & -Hydroxymethylenphenylessigsäure-ethylester und 18,2 g (0,1 Mol) 2-Hydrazino-pyridin-dihydrochlorid werden in 200 ml Ethanol 30 Minuten bei Raumtemperatur verrührt und anschlie-Bend 5 Stunden unter Rückfluß gekocht. Nach dem Abkühlen auf Raumtemperatur werden unter gleichzeitigem Überleiten von Stickstoff portionsweise 19,1 g (1,7 Mol) Kalium-tert.-butylat eingetragen. Die Mischung wird 4 Stunden bei Raumtemperatur gerührt und über Nacht stehen gelassen. Der gebildete Niederschlag wird abgesaugt, in 100 ml Wasser angeschlämmt und mit Essigsäure schwach angesäuert. Die Kristalle werden abgesaugt, mit Wasser gewaschen und an der Luft getrocknet. Man erhält 17,2 g (72,5 % der Theorie) 1-Pyridyl-(2)-4phenyl-pyrazolin-5-on mit einem Schmelzpunkt von 132 bis 133 °C (Ethanol).

Le A 23 069

~ `

Variante 2b:

21,2 g (0,1 Mol) Phenylessigsäure-phenylester werden mit 11,9 g (0,1 Mol) Dimethylformamid-dimethylacetal 5 Stunden auf 100°C erhitzt. Dann werden bei dieser Tempera-5 tur im Wasserstrahlvakuum alle flüchtigen Bestandteile abdestilliert. Der im wesentlichen aus d-Dimethylaminomethylen-phenylessigsäure-phenylester bestehende Rückstand wird ohne weitere Reinigung in 100 ml Ethanol ge-10 löst, die Lösung mit 18,2 g (0,1 Mol) 2-Hydrazinopyridin-dihydrochlorid versetzt und 5 Stunden unter Rückfluß gekocht. Nach dem Abkühlen scheiden sich 6,4 g (27 % der Theorie) des Reaktionsproduktes ab. Dieses wird abgesaugt und getrocknet. Die verbleibende ethanolische Lösung wird bei Raumtemperatur unter Stickstoff 15 portionsweise mit 18,2 g (0,16 Mol) Kalium-tert.-butylat versetzt. Nach 5-stündigem Rühren bei Raumtemperatur wird der Niederschlag abgesaugt, in 100 ml Wasser angeschlämmt und mit Essigsäure angesäuert. Die Kristalle werden abgesaugt, mit Wasser gewaschen und an der Luft 20 getrocknet. Dabei erhält man weitere 8,2 g des Reaktionsproduktes. Die Gesamtausbeute an 1-Pyridyl-(2)-4phenyl-pyrazolin-5-on beträgt 14,6 g (61,6 % der Theorie). _ \2:

Beispiel 3

5

10

20

25

19,9 g (0,1 Mol) 4-Chlor-phenylessigsäure-ethylester werden mit 23,8 g (0,2 Mol) Dimethylformamid-dimethylacetal 5 Stunden auf 100°C erhitzt. Anschließend werden im Wasserstrahlvakuum bei dieser Temperatur alle flüchtigen Bestandteile abdestilliert. Der im wesentlichen aus d-Dimethylaminomethylen-4-chlor-phenylessigsäureethylester bestehende ölige Rückstand wird ohne weitere Reinigung in 140 ml Ethanol gelöst und 11 g (0,1 Mol) 2-Hydrazino-pyrimidin und 10 ml konz. Salzsäure hinzugegeben. Das Gemisch wird 5 Stunden unter Rückfluß erhitzt, auf Raumtemperatur abgekühlt und nach Zugabe von 9 g konz. Natronlauge 5 Stunden bei Raumtemperatur verrührt. Nach Neutralisation mit verd. Salzsäure wird mit 1 l Wasser verdünnt. Die abgeschiedenen Kristalle werden abgesaugt, mit Wasser gewaschen und an der Luft getrocknet. Man erhält 7,2 g (26,4 % der Theorie) 1-Pyrimidyl-(2)-4-(4-chlor-phenyl)-pyrazolin-5-on mit einem Schmelzpunkt von 190 bis 191°C (Methanol).

Die folgenden Verbindungen können nach den vorgehend beschriebenen Vorschriften hergestellt werden. Zum Umkristallisieren wurden die folgenden Lösungsmittel verwendet, auf die jeweils in der letzten Spalte der folgenden Tabellen Bezug genommen wird:

_ 43

- a Ethanol
- b Butanol
- c Toluol
- d Methanol
- 5 e Essigester
 - f Dioxan
 - g Waschbenzin
 - h Dimethylformamid
 - i Glykolmonomethylether

BeispNr.	L'A	E	Schmelzpunkt (°C)	Schmelzpunkt (°C) Umkristallisieren aus
4	1	0	131–133	ര
2	2-F	-	128-130	ס
9	4 – F	~	137-139	ď
7	2-01	-	109-111	ď
œ	3-01	-	146-147	ď
თ	4-C1	~	175-177	q
10	2-Br	÷	108	q
11.	2-F, 6-C1	7	167-168	Q
12	2,4-Cl ₂	7	168–169	Ą
13	3,4-C1 ₂	7	184-185	д
14	2-och ₃	-	110-112	ď
15	4-0CH ₃	-	104-106	æ
16	3-0C,H5	-	148-149	q
17	3-0CF,	-	114-116	៧

Tabelle 1

BeispNr.	га 1	E	Schmelzpunkt (°C)		Umkristallisieren aus
18	4-0CF3	-	120-122		Б
19	4-SCF3	-	186-188		ros
20	-0-CF -0- (3,4-Stellg.	7	179–181		U
21	2-CH ₃	-	86 - 88		. ۵
	3-CH ₃	-	154-156		rd
23	4-CH3	-	132-133		
24	3-CF ₃	-	130-131		ro
25	4-CF3	-	171-173	•	Q
26	2-C1, 5-CF3	7	116-118		ָ
27	3-CF3, 4-CI	.0	204-206		Q
28	3,5-(CF3)2	7	. 174-176		υ
29	-CH=CH-CH=CH-2 (2,3-Stellg.)	1-2	146		ત્ય

Tabelle 1 (Fortsetzung)

	3.4 R ² N=75 n	n Schmelzpkt. Umkristallisieren (°C) aus	0 114-116		1 155–157 b	1 220-221 £	1 207 £	.1 160–161 b	1 209-211 £	1 :195-197 b	1 210-211 b	1 176–177 b	1 188–190 b	1 156–158 b	1 207 b	•
		œ	CH,	$c_{2^{H}\xi}$	H	н	Ħ	Ħ	Ħ	н	Ħ	H	н	н	н	בר ב
	K.	E	0	0	0	7	7	~	0	-	7	-	-	-	_	-
es.			i	ı	•	2-F, 6-Cl	3,4-Cl ₂	4-CF ₃	ı	2-C1	3,4-Cl ₂	2-0CH ₃	2-CH ₃	3-CH ₃	4-CH ₃	4-CE
Tabelle 2		BeispNr.	30	31	32	33	34	35	36	37		39	40	41	42	43

Le A 23 069

BeispNr.	R1	E	pci ·	R ²	r.	Schmelzpkt. (°C)	Umkristall. aus	. 1
44		0	CHJ	5-C1	-	156-157	b	
45	ı	0	н	5-C1	_	164-166	ď	
46	2-C1		н	3,5-C1,	7	198-199	rd	
47	3,4-C1,	7	H	3,5-c1 ₂	. 73	112-114	·.	
48	2-CH ₃	~	H	3,5-012	7	164-166	Ö	
. 64	2-0CH ₃	4	Ħ	5-Br	-	184-186	.	
50	ı	0	H	5-NO ₂	-	264 (Zers.)	ч	
51	4-CH ₃	-	H	5-NO ₂	_	267-268	ч	
52	4-CF ₃		H	5-NO ₂	_	196-198	i und d	D
53	ı	0	H	6-CH ₃	-	110-112	ნ	
54	I	0	Ħ	4-CH ₃	-	171-173	.	
55	ı	0	H	$4,6-(CH_3)_2$	22	147-149	לס	
56	ı	0	H	4-C1,6-CH3	35	214-216	ď	
57	$4-CF_3$	-	Ħ	4-C1,6-CH ₃ 2	35	208-210	๙	

Tabelle 2 (Fortsetzung)

BeispNr.	-α	E	æ	R ²	r.	Schmelzpkt. (°C)	Umkristall. aus
58	ı	0	Ħ	5-CF ₃	-	172-174	ಹ
59	1	0	H	5-CN	_	243-245	ą
09	ı	0	Ħ	3-CN, 6-CH ₃	7	300	rd
61	2-C1		Ħ	5-CO-NH,	-	270	ц
62	ı		Ħ	-CH=CH-CH=CH-; 4-CH3 (5,63stellg.)	m	180–182	q
63	3,4-cl ₂ 2	8	Ħ	-CH=CH-CH=CH-; 4-CH (5,63stellg.)	m	228-230	ч
64	4-cH ₃	_	Ħ	-CH=CH-CH=CH-; 4-CH ₃ (5,6 ³ Stellg.)	m	196	q
65	4-CF3		Ħ	-CH=CH-CH=CH-; 4-CH ₃ (5,6-stellg.)	m	252-254	Д

Le A 23 069

Tabelle 2 (Fortsetzung)

	Umkristall. aus	ŗ	ન	Q
	Schmelzpunkt (°C)	242-246	254	260-264
	¤	0	7	7
2 <u>4</u> 42	R ²	1	$2, 6-(CH_3)_2$	$2,6-(CH_3)_2$
05/Z H	Æ	0	0	-
R. T.	R ₁	ı	ı	4-CF3
Tabelle 3	BeispNr.	99	29	89

Le A 23 069

	Z ^Z ^M	O Z H		, _n 2			
BeispNr.	 	E	œ	R2	ď	Schmelzpunkt (°C)	Umkristal aus
69	ı	0	H	,	0	158-160	ત્વ
70	2-F		Ħ	•	0	168-170	i ro
71	4-F	-	H	\$	0	210-212	∀ 0
72	2-C1	-	Ħ	ı	0	140-150	ಹ
73	4-C1	-	H	ŧ	0	190-191	יס
74	2-Br		Ħ	ı	0	137-138	· 10
75	2-F, 6-Cl	8	Ħ	1	0	178	ı q
92	2,4-C1,	2	H	ŧ	0	243-244	· A
77	3,4-C1 ₂	7	H	ı	0	246-247	4 44
78	2-0CH ₁	~	H	ı	0	130	๙
79	4-0CH ₃ ,	-	Ħ	ı	0	166-168	υ
80	$3-0$ CF $_3$	-	н	ı	0	162-164	U

_ 51-

Tabelle 4	(Fortsetzung)						
BeispNr.	_x	E	æ	R ²	r r	Schmelzpunkt (°C)	Umkristall. aus
81	4-0CF3	1	H	ı	0	170-172	ď
82	4-SCF3	-	Ħ	ı	0	202-204	q
83	-0-CF ₂ -0- (3,4-Stellg.	2	Ħ	1	0	230-231	· Ψ
84	2-CH ₃	-	Ħ	ı	0	133-134	. q
85	3-CH ₂	_	Ħ	1	0	156-158	rd
86	4-CH ₃	•	Ħ	1	0	168-170	Ø
87	3-CF3	_	Ħ	ı	0	180-181	q
. 88	4-CF3	.	m	i	0	226	q
89	2-CF3, 4-C1	7	H	ı	0	150-152	๗
06	2-C1; 5-CF3	7	Ħ	1	0	182-184	U
91	3-CF ₂ ; 4-C1	7	Ħ	1	0	188-189	๙
92	3,5-(CF ₂),	7	Ħ	ı	0	188-189	Ø
93	-CH=CH-CH=CH- (2,3-Stellg.)	7	=	ı	0	146-148	q .

52	ر
 بر ب	

BeispNr.	æ	E	æ	R2	ď	Schmelzpunkt (°C)	Umkristall aus
94	ı	0	CH3	1	c	202-204	4
95	ı	0	n EE	5-ተ	· +-	202-204	ር 4
96	ı	0	Ħ	5-C1	. ,	267-268	⊢I Ψ
97	2-c1	~	н	5-C1	· -	216–218	ч ,с
	3,4-c1 ₂	7	H	5-C1	-	242-244	1 4
	2-CH ₃	-	H	5-C1	-	204	ם ו
	4-CH ₃		H	5-C1	-	264	, .c
101	4-CF ₃		H	5-C1	-	268-270) 44
25	ı	0	Ħ	6-СН3	-	204-206	
	ŀ	0	н	$4,6-(CH_3)_2$	7	256	υ
	4-F	-	#	$4,6-(CH_3)_2$	7	275	· .q
105	4-c1	-	Н	$4,6-(CH_3)_2$	7	▶ 270	. प
9	ı	0	CH ₃	$4,6-(CH_3)_2$	7	181–182	υ

Tabelle 4 (Fortsetzung)

									•	
·	Umkristall. aus	Q	·H	b	Д	ф	q	Ü	g	
RM 3 4 R ² M 2 N - N 5 Rn H 4 6	Schmelzpunkt (°C)	192	196-198	162-164	175	196-197	200	180-182	174-176	
	c	2	(7)	7	7	7	7	7	7	
	R ²	4,6-(CH ₃) ₂	4,6-(CH ₃),	4-C1, 6-CH ₃	3-0CH2,6-t-CAHG	3-0CH, 6-t-C, Ho	3-0CH3,6-t-C4H9	4-CH3,6-SCH3	4-CH ₃ ,6-SCH ₃	
	E	0	-	0	0	7	~	0	_	
	r _a	ı	4-CF3	1	ı	3,4-C1 ₂	4-CF3	ı	4-CF3	
Tabelle 5	BeispNr.	107	108	109	110	111	112	113	114	

Anwendungsbeispiele

In den folgenden Anwendungsbeispielen werden die nachfolgend aufgeführten Verbindungen als Vergleichssubstanzen eingesetzt:

Zinkethylen-1,2-bis-(dithiocarbamat)

N-Trichlormethylthio-phthalimid

10 N-Trichlormethylthio-tetrahydrophthalimid

$$(CH_3)_2N-SO_2-N-C_6H_5$$
 (D) $SCCl_2F$

N, N-Dimethyl-N'-phenyl-N'-dichlorfluormethylthio-sulfamid

Beispiel A

5

Phytophthora-Test (Tomate) /protektiv

Lösungsmittel: 4,7 Gewichtsteile ACETON

Emulgator: 0,3 Gewichtsteile ALKYL-ARYL-POLYGLYKOL-

ETHER

Zur Herstellung einer zweckmäßigen Wirkstoffzubereitung vermischt man 1 Gewichtsteil Wirkstoff mit den angegebenen Mengen Lösungsmittel und Emulgator und verdünnt das Konzentrat mit Wasser auf die gewünschte Konzentration.

- Zur Prüfung auf protektive Wirksamkeit bespritzt man junge Pflanzen mit der Wirkstoffzubereitung bis zur Tropfnässe. Nach Antrocknen des Spritzbelages werden die Pflanzen mit einer wäßrigen Sporensuspension von Phytophthora infestans inokuliert.
- Die Pflanzen werden in einer Inkubationskabine mit 100% relativer Luftfeuchtigkeit und ca. 20°C aufgestellt.
 - 3 Tage nach der Inokulation erfolgt die Auswertung.

Eine deutliche Überlegenheit in der Wirksamkeit gegenüber dem Stand der Technik zeigen in diesem Test z.B. die Verbindungen gemäß den Herstellungsbeispielen: 88, 13, 93, 90, 81 und 80.

Beispiel B

10

Botrytis-Test (BOHNE) / protektiv

Lösungsmittel: 4,7 Gewichtsteile ACETON

Emulgator: 0,3 Gewichtsteile ALKYL-ARYL-POLYGLYKOL-

5 ETHER

Zur Herstellung einer zweckmäßigen Wirkstoffzubereitung vermischt man 1 Gewichtsteil Wirkstoff mit den angegebenen Mengen Lösungsmittel und Emulgator und verdünnt das Konzentrat mit Wasser auf die gewünschte Konzentration.

Zur Prüfung auf protektive Wirksamkeit bespritzt man junge Pflanzen mit der Wirkstoffzubereitung bis zur Tropfnässe. Nach Antrocknen des Spritzbelages werden auf jedes Blatt 2 kleine mit Botrytis einerea bewachsene Agarstücken aufgelegt. Die inokulierten Pflanzen werden in einer abgedunkelten, feuchten Kammer bei 20°C aufgestellt. 3 Tage nach der Inokulation wird die Größe der Befallsflecken auf den Blättern ausgewertet.

Eine deutliche Überlegenheit in Wirksamkeit gegenüber 20 dem Stand der Technik zeigen in diesem Test z.B. die Verbindungen gemäß den Herstellungsbeispielen: 72, 77, 11, 75, 12, 76, 84, 99, 21, 82 und 90.

_ 57 -

Beispiel C

Pyricularia-Test (Reis) /protektiv

Lösungsmittel: 12,5 Gewichtsteile Aceton

Emulgator: 0,3 Gewichtsteile Alkylarylpolyglykolether

Zur Herstellung einer zweckmäßigen Wirkstoffzubereitung vermischt man 1 Gewichtsteil Wirkstoff mit der angegebenen Menge Lösungsmittel und verdünnt das Konzentrat mit Wasser und der angegebenen Menge Emulgator auf die gewünschte Konzentration.

Zur Prüfung auf protektive Wirksamkeit bespritzt man junge Reispflanzen mit der Wirkstoffzubereitung bis zur Tropfnässe. Nach dem Abtrocknen des Spritzbelages werden die Pflanzen mit einer wäßrigen Sporensuspension von Pyricularia oryzae inokuliert. Anschließend werden die Pflanzen in einem Gewächshaus bei 100 % rel. Luftfeuchtigkeit und 25°C aufgestellt.

4 Tage nach der Inokulation erfolgt die Auswertung des Krankheitsbefalls.

Eine deutliche Überlegenheit in der Wirksamkeit gegenüber dem Stand der Technik zeigen in diesem Test z.B.
die Verbindungen gemäß den Herstellungsbeispielen:
68, 108, 25, 64, 72, 93, 28, 11, 7, 90 und 92.

- 58

Beispiel D

Pyricularia-Test (Reis) /systemisch

Lösungsmittel: 12,5 Gewichtsteile Aceton

Emulgator: 0,3 Gewichtsteile Alkylarylpolyglykolether

- Zur Herstellung einer zweckmäßigen Wirkstoffzubereitung vermischt man 1 Gewichtsteil Wirkstoff mit der angegebenen Menge Lösungsmittel und verdünnt das Konzentrat mit Wasser und der angegebenen Menge Emulgator auf die gewünschte Konzentration.
- Zur Prüfung auf systemische Eigenschaften werden 40 ml der Wirkstoffzubereitung auf Einheitserde gegossen, in der junge Reispflanzen angezogen wurden. 7 Tage nach der Behandlung werden die Pflanzen mit einer wäßrigen Sporensuspension von Pyricularia oryzae inokuliert.
- Danach verbleiben die Pflanzen in einem Gewächshaus bei einer Temperatur von 25°C und einer rel. Luftfeuchtigkeit von 100 % bis zur Auswertung.
 - 4 Tage nach der Inokulation erfolgt die Auswertung des Krankheitsbefalls.
- 20 Eine deutliche Überlegenheit in der Wirksamkeit gegenüber dem Stand der Technik zeigen in diesem Test z.B. die Verbindungen gemäß den Herstellungsbeispielen: 93, 85, 18, 21, 90 und 82.

_ 59

Beispiel E

Leptosphaeria nodorum-Test (Weizen) / protektiv

Lösungsmittel: 100 Gewichtsteile Dimethylformamid Emulgator: 0,25 Gewichtsteile Alkylarylpolyglykolether

Zur Herstellung einer zweckmäßigen Wirkstoffzubereitung vermischt man 1 Gewichtsteil Wirkstoff mit den angegebenen Mengen Lösungsmittel und Emulgator und verdünnt das Konzentrat mit Wasser auf die gewünschte Konzentration.

Zur Prüfung auf protektive Wirksamkeit besprüht man junge Pflanzen mit der Wirkstoffzubereitung taufeucht. Nach Antrocknen des Spritzbelages werden die Pflanzen mit einer Konidiensuspension von Leptosphaeria nodorum besprüht. Die Pflanzen verbleiben 48 Stunden bei 20°C und 100% relativer Luftfeuchtigkeit in einer Inkubationskabine.

Die Pflanzen werden in einem Gewächshaus bei einer Temperatur von ca. 15°C und einer relativen Luftfeuchtigkeit von ca. 80 % aufgestellt.

10 Tage nach der Inokulation erfolgt die Auswertung.

Eine deutliche Überlegenheit in der Wirksamkeit gegenüber dem Stand der Technik zeigen bei diesem Test z.B.
die Verbindungen gemäß den Herstellungsbeispielen:
19, 24, 5, 9, 26, 28, 15, 18, 69, 94 und 88.

Beispiel F

Cochliobolus sativus-Test (Gerste) / protektiv

Lösungsmittel: 100 Gewichtsteile Dimethylformamid
Emulgator: 0,25 Gewichtsteile Alkylarylpolyglykolether

5 Zur Herstellung einer zweckmäßigen Wirkstoffzubereitung vermischt man 1 Gewichtsteil Wirkstoff mit den angegebenen Mengen Lösungsmittel und Emulgator und verdünnt das Konzentrat mit Wasser auf die gewünschte Konzentration.

Zur Prüfung auf protektive Wirksamkeit besprüht man 10 junge Pflanzen mit der Wirkstoffzubereitung taufeucht. Nach Antrocknen des Spritzbelages werden die Pflanzen mit einer Konidiensuspension von Cochliobolus sativus besprüht. Die Pflanzen verbleiben 48 Stunden bei 20°C und 100 % relativer Luftfeuchtigkeit in einer Inkuba-15 tionskabine.

Die Pflanzen werden in einem Gewächshaus bei einer Temperatur von ca. 20°C und einer relativen Luftfeuchtigkeit von ca. 80 % aufgestellt.

7 Tage nach der Inokulation erfolgt die Auswertung.

20 Eine deutliche Überlegenheit in der Wirksamkeit gegenüber dem Stand der Technik zeigen bei diesem Test z.B. die Verbindungen gemäß den Herstellungsbeispielen: 12, 21, 24, 5, 9, 26, 18, 28, 88, 80, 73.

Beispiel G

Drechslera graminea-Test (Gerste) / Saatgutbehandlung (syn. Helminthosporium gramineum)

Die Anwendung der Wirkstoffe erfolgt als Trockenbeizmittel. Sie werden zubereitet durch Abstrecken des jeweiligen Wirkstoffes mit Gesteinsmehl zu einer feinpulvrigen Mischung, die eine gleichmäßige Verteilung
auf der Saatgutoberfläche gewährleistet.

Zur Beizung schüttelt man das infizierte Saatgut 3 Minuten lang mit dem Beizmittel in einer verschlossenen Glasflasche.

Das Saatgut setzt man in gesiebter, feuchter Standarderde eingebettet, in verschlossenen Petrischalen im
Kühlschrank 10 Tage lang einer Temperatur von 4°C aus.

15 Dabei wird die Keimung der Gerste und gegebenenfalls
auch der Pilzsporen eingeleitet. Anschließend sät man
die vorgekeimte Gerste mit 2 x 50 Korn 3 cm tief in
eine Standarderde und kultiviert sie im Gewächshaus bei
einer Temperatur von ca. 18°C in Saatkästen, die täg20 lich 15 Stunden dem Licht ausgesetzt werden.

Ca. 3 Wochen nach der Aussaat erfolgt die Auswertung der Pflanzen auf Symptome der Streifenkrankheit.

Eine deutliche Überlegenheit in der Wirksamkeit gegenüber dem Stand der Technik zeigt bei diesem Test z.B. 25 die Verbindung gemäß dem Herstellungsbeispiel: 21.